Les états de la matière

Un même corps peut prendre une forme gazeuse, liquide ou solide; tout dépend de la température. Prenons l’exemple de l’eau, qui est composée d’atomes d’hydrogène et d’oxygène liés entre eux pour constituer des molécules. À l’état gazeux, ces dernières bougent beaucoup; à l’état liquide, elles se déplacent moins et moins rapidement; et à l’état solide, les molécules d’eau s’associent pour former des cristaux de glace.

Certains objets « en cristal » sont en réalité faits de verre, matériau dépourvu de structure cristalline. Le verre est une substance dite amorphe, qui refroidit trop rapidement pour que ses atomes puissent s’organiser en cristaux.

Trompeur

Au commencement était le cristal

Seul un petit nombre de cristaux sont employés en joaillerie. Le mot évoque transparence et pureté absolues. Il vient du grec *krystallos*, dérivé de k*ros*, qui signifie « froid glacial ». Les hommes ont en effet longtemps cru que le cristal de roche, variété incolore de quartz, était de la glace trop froide pour fondre. En réalité, le cristal est un solide constitué d’atomes disposés selon un motif géométrique. Il est formé de structures typiques que l’on nomme cristaux. Ceux-ci sont délimités par des surfaces planes et lisses.

# Lumière sur les pierres précieuses

Note : Ce texte est un extrait du magazine *7 jours* qui autorise les établissements d’enseignement à utiliser les articles à des fins éducatives.